

# Introdução Açúcar de cana



https://www.youtube.com/watch?v=jhVKurXSTfY https://www.youtube.com/watch?v=W3P3lbAxU0E

## TRATAMENTO DO CALDO

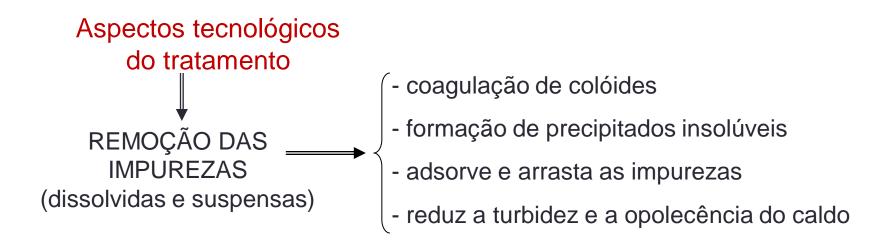
- processo que promove a retirada de todas as impurezas solúveis e insolúveis do caldo, como:
  - areia, bagacilho, argila, etc.
- Realizado por intermédio dos processos:
  - aquecimento,
  - tratamento químico,
  - decantação e peneiramento.

## TRATAMENTO DO CALDO

Caldo misto = solução diluída de sacarose e contem impurezas

Fatores responsáveis pelo teor de impurezas do caldo:

- > variedade e sanidade da cultura
- > Tratos culturais
- Condições edafo-climáticas
- Sistema de corte e carregamento
- > Tempo entre queima e processamento corte e processamento
- > Sistema de extração

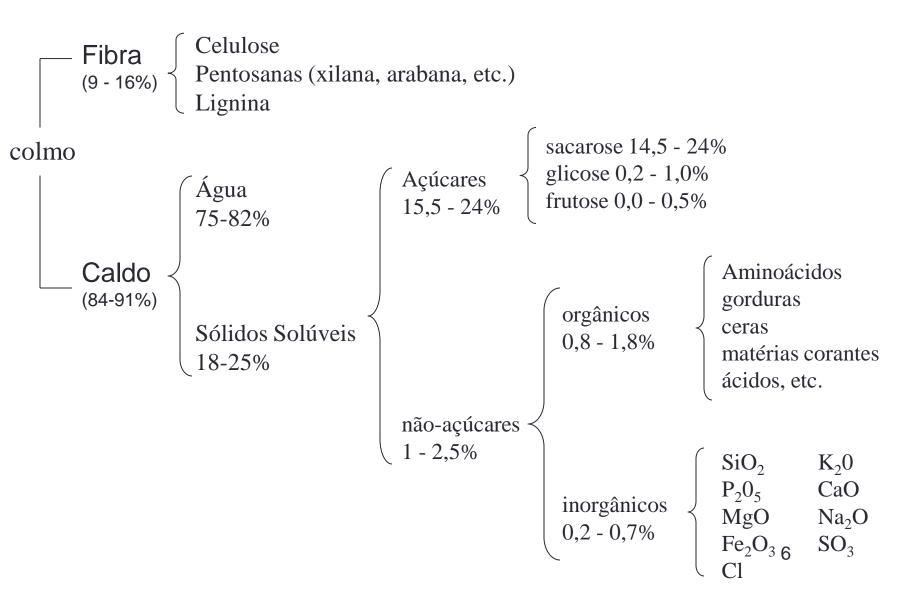


Procedimento depende do produto final - açúcar ou álcool

Processos de Purificação (princípios)

- a) mecânicos: peneiragem/ filtração
- b) químicos: mudança de reação do meio sulfitação, caleagem
- c) <u>físicos</u>: efeito da temperatura e sedimentação

## 2. Composição do caldo COMPONENTES QUÍMICOS E TECNOLÓGICOS



tipo de solo;
composição do caldo varia
tipo de solo;
adubação;
tipo de colheita;
tempo de queima/moagem;
condições de moagem;
etc.

Purificação visa eliminar > quantidade impurezas

Reagentes cal gás sulfuroso ácido fosfórico

## COMPONENTES DO CALDO DE CANA E SEUS COMPORTAMENTOS NA PURIFICAÇÃO

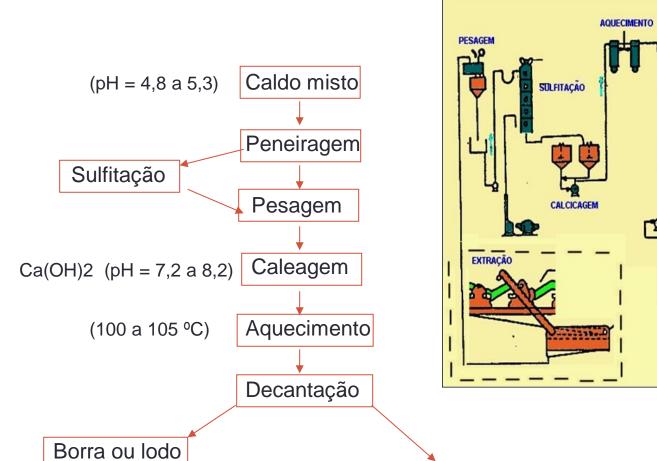
## Classificação das partículas dispersas no caldo de cana (Von Weirmarn e Ostwald)

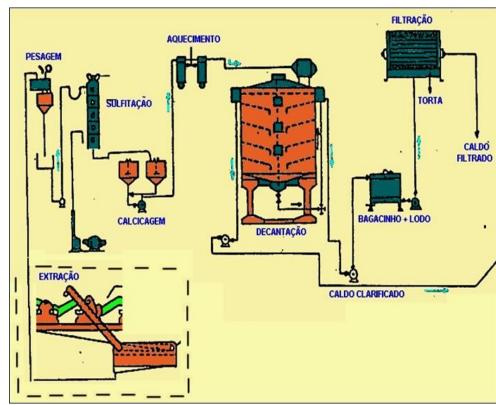
Dispersões	Diâmetro (μ)	% peso	Espécies
Grosseiras	> 1	2 – 5	bagacilho, areia, terra, gravetos
Coloidais	0,001 a 1	0,05 - 0,3	Cera, gorduras, proteínas, gomas, corantes, dextranas, amido
Moleculares e iônicas	< 0,001	8 - 21	Açúcares: sacarose, glicose, frutose, manose Sais minerais: sulfatos, cloretos, silicatos, fosfatos de K, Ca, Mg, Na Ácidos orgânicos: aconítico, oxálico, málico, etc

## 3. Etapas do Tratamento do caldo

- Peneiragem
  - Eliminação das impurezas grosseiras
- Clarificação
  - Eliminação das impurezas coloidais
- Aquecimento
- Decantação
- Filtração das borras

## Esquemas Industriais de Tratamento





Caldo clarificado (pH = 6,9 a 7,6)

## A. Peneiragem do caldo

Objetivo - remoção material em suspensão

Quantidade bagacilho

função

variedade de cana
grau de preparo da cana
assentamento da bagaceira
tipo esteira intermediária uso de solda

peneiragem 

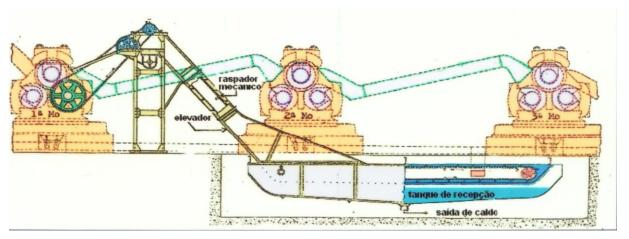
| primária - malha grossa | secundária - malha fina |

## Peneiragem

- Tipo de peneiras
  - Fixas (Peneira Cush-Cush, Peneira DSM)
  - Vibratórias ou estáticas (malhas mais finas)
  - Rotativas (menor área de exposição)
- Passa pelo cush-cush
  - Vai para peneira vibratória ou estática
- Peneira rotativa
- Peneira DMS ou vibratória

#### **PENEIRAS FIXAS**

#### a) Peneira Cush-Cush



#### Constituintes

- tela fixa horizontal guarnecida por paredes laterais de chapa metálica, de altura variável, onde o caldo é peneirado.
- Tanque: divisões internas para cada extração dos diferentes ternos do tandem.
- Raspadores: duas correntes sem fim, onde se fixam tabuinha de madeira ou raspadores de chapa de ferro, com borracha ou piaçava

Superfície filtrante: 0,1 a 0,05m<sup>2</sup>/TCH

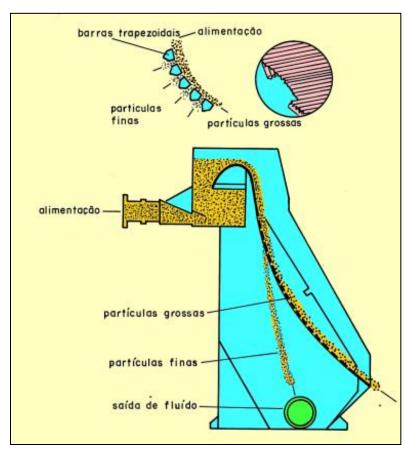
Limitante: foco de infecções microbiológicas e problemas mecânicos.

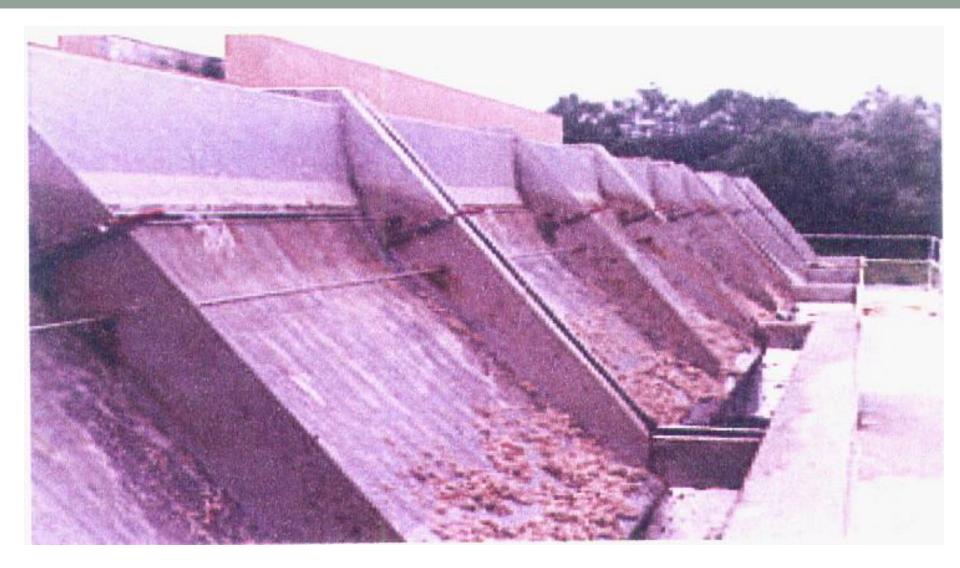
#### b) Peneira DSM

- peneira estacionária foi desenvolvida pela DORR-OLIVER, consta de uma caixa de alimentação, uma superfície filtrante e um depósito receptor de caldo
- capacidade de filtração: 455L de caldo/min (30 cm de largura por 160 cm de comprimento)
- espaçamento entre barras trapezoidais
   Hugot 7,5 TCH/dm 1,0 mm
   6,0 TCH/dm 0,7 mm

#### Vantagens:

- não possui partes móveis;
- evita proliferação de microrganismos;
- pode ser instalada sobre as moendas;
- distribuir o bagaço por igual sobre a esteira transportadora e;
- produzir um caldo com poucos sólidos em suspensão.



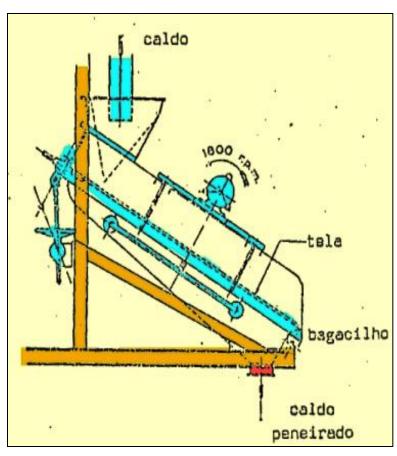


Bateria de peneiras fixas DSM

#### c) Peneiras vibratórias

- constituída de uma tela de filtração, uma estrutura metálica, um tanque receptor e um motor acionador,

- plano inclinado de 15 a 30º
- Superfície filtrante: 0,02 a 0,03 m²/TCH
- Tela 0,5 a 0,2mm diâmetro
- Motor 2 HP 1750 rpm 600 vibrações/min



#### d- Peneiras rotativas

- constituída de cestos,
- de formas cilíndrica, tronco cônico ou piramidal

#### Vantagens:

- menor quantidade de impurezas no caldo
- **→** facilidade limpeza superfície filtrante
- evita proliferação de bactérias
- Alimentação interna;
- Rotação 7 a 12 rpm
- superfície filtrante tela perfurada ou barras trapezoidais- 0,05 m²/TCH

## Peneiras rotativas



### Características técnicas e operacionais

Alimentação

simples – tipo A

dupla - tipo B

Superfície filtrante \_\_\_\_ 0,045 a 0,055 m²/TCH

Peso de bagacilho = 110 a 140 kg/TC

Bagacilho % no peneirado = 0,5 a 0,6

Eficiência de filtração = 95 a 97 %

Vazão de caldo - 20 a 24 m³/m²

Umidade bagacilho - 75 a 80 %

Malha da tela em V - 1,0 a 0,5 mm

Potência motora - 0,018 HP/TC

Rotação ≅ 7,0 rpm

Pressão água - 3 a 5 kgf / cm<sup>2</sup>

Temperatura da água – 80 a 90 °C

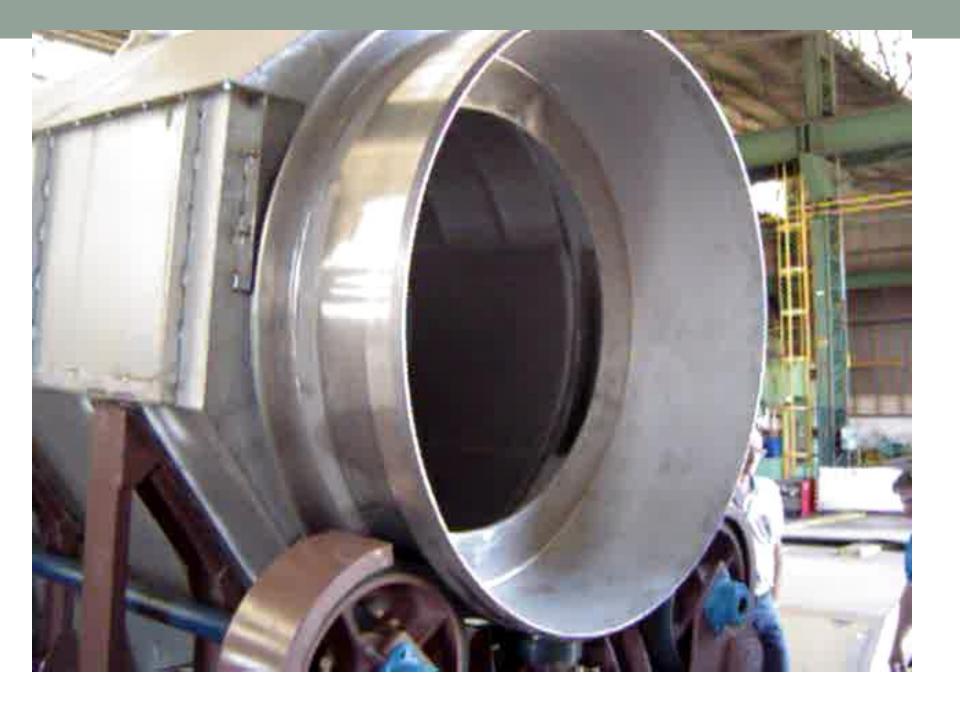






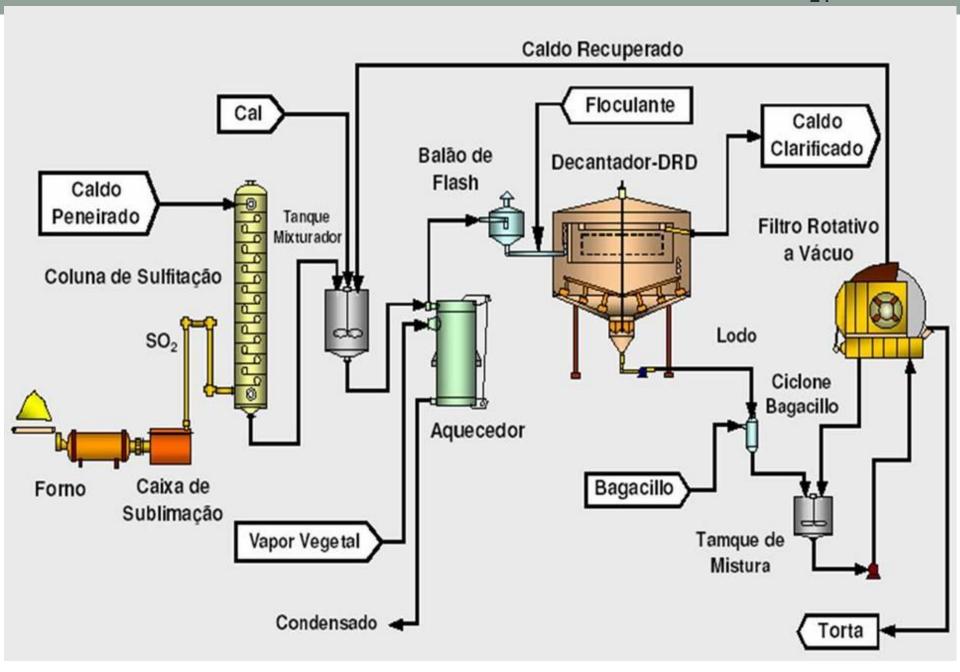


DEDINI Equipamentos de Base



## B. Clarificação do caldo

- Defecação simples ou caleagem
- Sulfo-defecação



## **OBJETIVOS DA CLARIFICAÇÃO**

- remover impurezas em suspensão;
- evitar inversão de sacarose;
- evitar a destruição de AR;
- diminuição máxima de teores de não-açúcares;
- aumentar o coeficiente pureza aparente;
- produzir um caldo límpido e transparente (baixa turbidez, mínima formação de cor);
- volume mínimo de lodo;
- conteúdo mínimo de cálcio no caldo.

## Caleagem

- Obtenção de açúcar cristal bruto ou demerara (MP refinarias)
- Emprego hidróxido de cálcio (mudança de reação do meio)
- Auxiliares de clarificação
  - Fosfatos
  - Bentonita
  - Polieletrólitos

## SISTEMAS DE ALCALINIZAÇÃO

- $\Rightarrow$  Com leite de cal comum (Cal hidratada- Ca(OH)<sub>2</sub>)
- → Com sacarato de cálcio (cal dissolvido em solução açucarada)
- ⇒ Com leite de cal dolomítico (CaCO<sub>3</sub> MgCO<sub>3</sub> forma CaO – MgO)

#### CARACTERÍSTICAS DA CAL

Obtenção – calcinação rochas calcíticas (CaCO<sub>2</sub>)

CaCO<sub>2</sub>

 $CaO + CO_2$ 

- Cal virgem (CaO)

CaO total	<u>&gt;</u>	95,0%
umidade	<u>&lt;</u>	2,7%
sílica (SiO <sub>2</sub> )		TRAÇOS
óxido Fe e Al	<u>&lt;</u>	1,0%
óxido de Mg	<u> </u>	1,0%
dióxido de carbono	<u>&lt;</u>	0,5%

- Cal hidratada

CaO total = 72 a 75%

#### REAÇÕES COM O HIDRÓXIDO DE SÓDIO

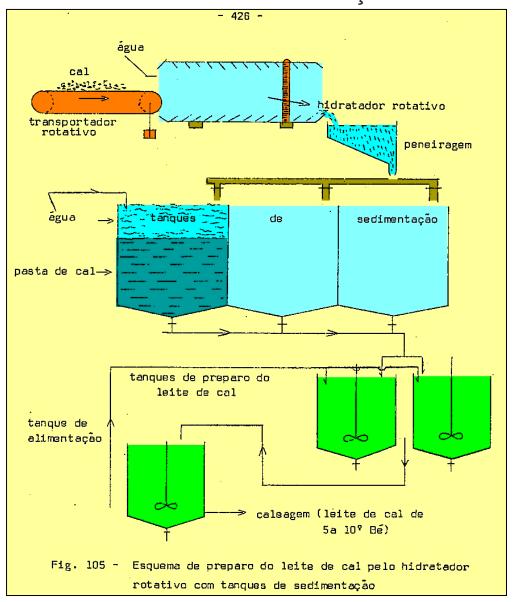
Conjuntos formados 
$$\begin{cases}
- Ca(H_2PO_4)_2 \\
- CaHPO_4
\end{cases}$$

<u>Finalidade</u> - p*rodutos resultantes do tratamento:* formação de substâncias solúveis; floculação de substâncias de natureza coloidal e suspensas no meio; formação compostos insolúveis.

# Procedimentos de seqüência de calagem e aquecimento

- Caleagem aquecimento
- Aquecimento caleagem aquecimento
- Caleagem aquecimento caleagem aquecimento

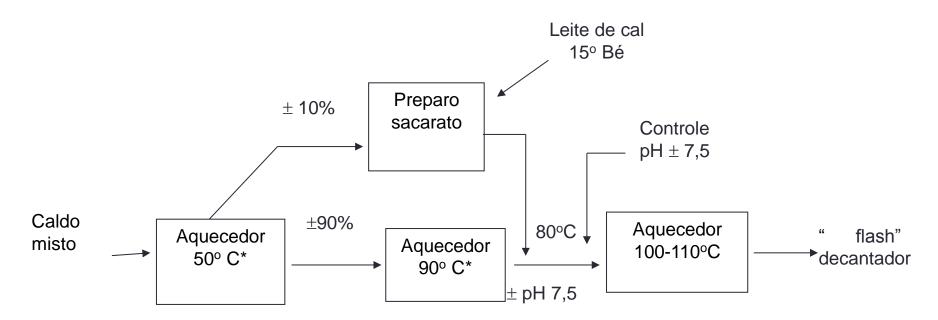
## Esquema de preparo do leite de cal pelo hidratador rotativo c/ tanques de sedimentação



## SACARATO COMO TÉCNICA DE CLARIFICAÇÃO

- Leite de cal (Ca(OH)<sub>2</sub>) suspensão pouco em solução
- Sacarato Ca solução forma iônica
- Cal mais solúvel em soluções açucaradas do que em água
  - 1 kg solução de açúcar a 13% a 30°C → 14,8g de CaO
  - 1 kg água a  $30^{\circ}\text{C} \rightarrow 1,13\text{g}$  de CaO

	Solubilidade de Ca(OH) g.kg <sup>-1</sup>		
Temp. (°C)	Em solução sat. de cal em água	Em solução de sacarose a 13%	
20	1,23	21,2	
30	1,13	14,8	
40	1,04	9,9	
50	0,96	6,5	
60	0,86	4,5	



## SULFITAÇÃO DO CALDO

- Sistema produção de açúcar branco
- Consiste redução pH do caldo misto de 5,2 5,4 para 3,8 a 4,6.
- Adição de SO<sub>2</sub>

#### **AÇÕES DO ANIDRIDO SULFUROSO**

- purificante - descorante

- inversiva - neutralizante

- fluidificante - precipitativa

#### Sulfitação

Ação do SO<sub>2</sub> sobre o caldo de cana:

#### Ação Fluidificante

Como o SO<sub>2</sub> age sobre o caldo de cana precipitando certos colóides faz-se então reduzir a viscosidade proporcionando maior fluidez.

#### Ação Descorante

Através da propriedade redutora que o SO<sub>2</sub> possui, transforma os sais férricos (coloridos) em ferrosos (incolores).

#### **Ação Preceptiva**

Esta ação é produzida logo após a calagem onde há a formação de sulfito de cálcio (CaSO<sub>3</sub>) que sendo insolúvel ao precipitar-se arrasta muitas impurezas coloridas.

## SULFITAÇÃO DO CALDO

#### Ação precipitativa

Adição gás sulfuroso: 
$$SO_2 + HOH \longrightarrow 2H_2SO_3 \longrightarrow H^+ + HSO_3^-$$

Adição do leite de cal: 
$$Ca(OH)_2 \leftarrow Ca^{2+} + 2OH$$

Reação inicial: 
$$Ca^{2+} + 2HSO_3$$
  $\longrightarrow$   $Ca(HSO_3)_2$  bisulfito de cálcio

Continuando reação: 
$$Ca(HSO_3)_2 + Ca(OH)_2 \longrightarrow 2CaSO_2 \downarrow + 2HOH$$
  
Sulfito de cálcio

## OBTENÇÃO DE ANIDRIDO SULFUROSO (SO<sub>2</sub>)

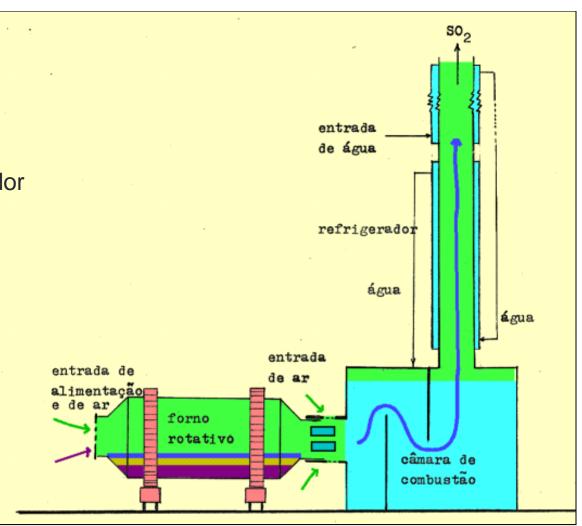
Obtenção SO<sub>2</sub> fornos rotativos fornos fixos

Constituição forno rotativo:

- tambor rotativo
- câmara de combustão
- refrigerador ou sublimador

$$S + O_2 \rightarrow SO_2 + 70,2kcal$$

Forno rotativo



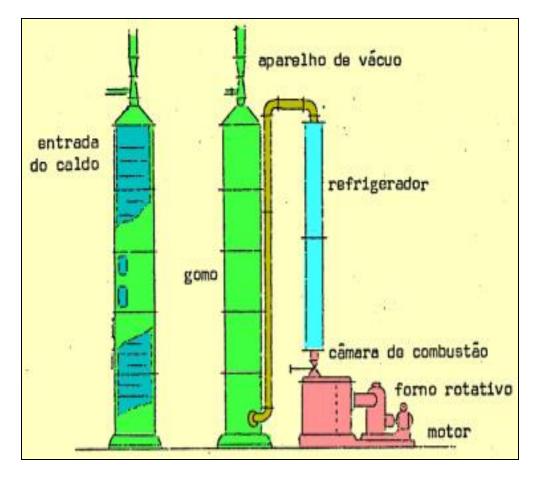
## EFEITO DA TEMPERATURA NA COMPOSIÇÃO DO GÁS

- Enxofre funde: 119°C lig. cor amarela
- Ponto combustão: 250°C gás p.e. = 2,26 kg/m<sup>3</sup>
- Ponto ebulição: 450°C
   2S + O₂ → SO₂ + Sublimado
- Ponto decomposição do gás  $\geq 800^{\circ}$ C 3S +3O<sub>2</sub>  $\rightarrow$  3SO<sub>2</sub>  $\rightarrow$  2SO<sub>2</sub> + S + 2O  $\rightarrow$  SO<sub>2</sub> + SO<sub>3</sub> + S + O↑
- temperatura do forno: 320-350°C
- temperatura da câmara combustão: 250-300°C
- temperatura do sublimador: 100-200°C
- Composição prática do gás: 6 a 14% SO<sub>2</sub>

## SISTEMAS DE ADIÇÃO DO GÁS (SO2)

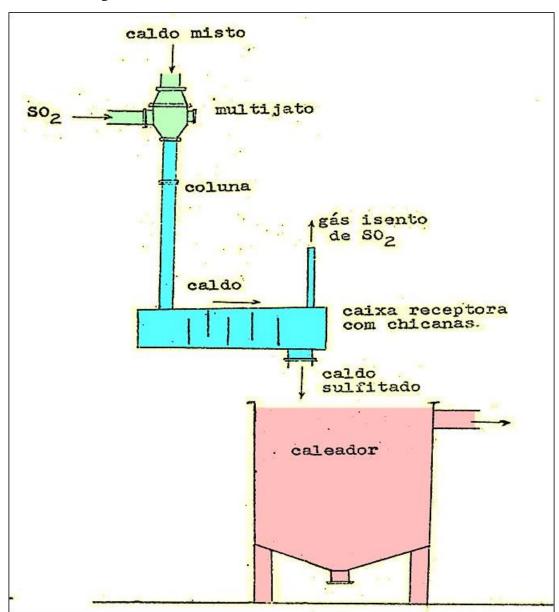
Sistema de absorção (SO2) de colunas de sulfitação multijato de sulfitação misto

### a) COLUNA DE SULFITAÇÃO



## b) SISTEMA MULTIJATO DE SULFITAÇÃO

Conjunto sulfitador multijato





b) forno de queima de enxofre



Eficiência do equipamento de sulfitação

dimensionamento do equipamento sistema de contato - caldo /gás qualidade do gás

Consumo de enxofre - 280-300 g / TC

a) coluna de sulfitação

## C. AQUECIMENTO DO CALDO

- acelerar as reações
- Objetivos do provocar coagulação e floculação de colóides reduzir a densidade e viscosidade do caldo
- aquecimento aumentar a velocidade de sedimentação e emersão das impurezas

Aquecimento gradual Secundário - 100 - 105°C

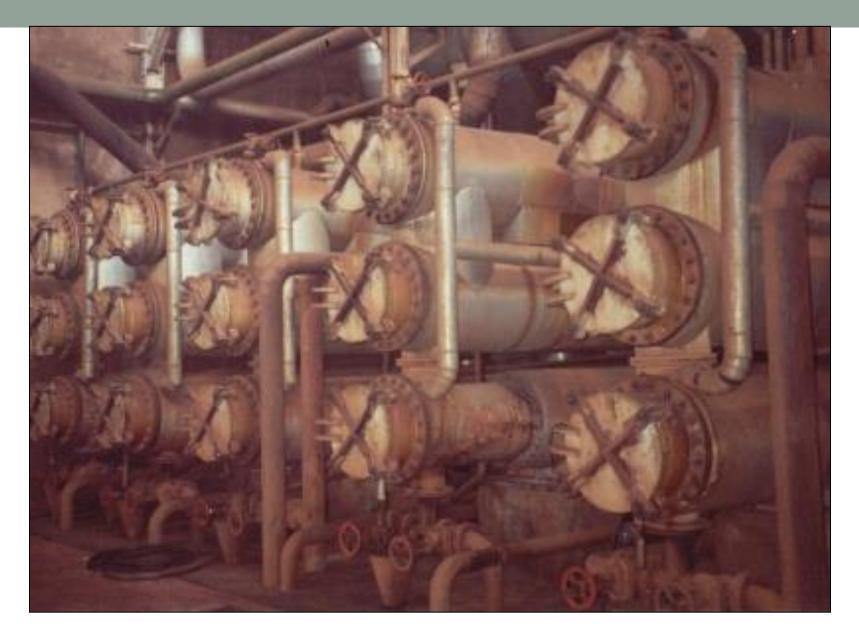
- corpo (cortado)
- cabeçote (cabeçais)
- espelho e,
- feixes tubulares.

Aquecedor - vertical - multi-tubular multiplas passagens
- horizontal | Dupla passagem multi-tubular

### Eficiência do aquecimento

- superfície de aquecimento
- material das tubulações
- eliminação dos gases incondensáveis
- eliminação do vapor condensado
- tipo e qualidade do vapor
- limpeza (incrustações)





Bateria de aquecedores horizontais

## D. DECANTAÇÃO DO CALDO

- qualidade do caldo - qualidade da clarificação - pH e temperatura do caldo - tempo de retenção do caldo

- precipitação e coagulação dos colóides;

- rápida velocidade de sedimentação;
   mínimo volume de borras ou lodo;
   borras densas, e
   produção de um caldo límpido e transparente.

Velocidade sedimentação tamanho, forma e densidade da partícula densidade e viscosidade do meio

### SISTEMA DE DECANTAÇÃO DE MÚLTIPLAS BANDEJAS

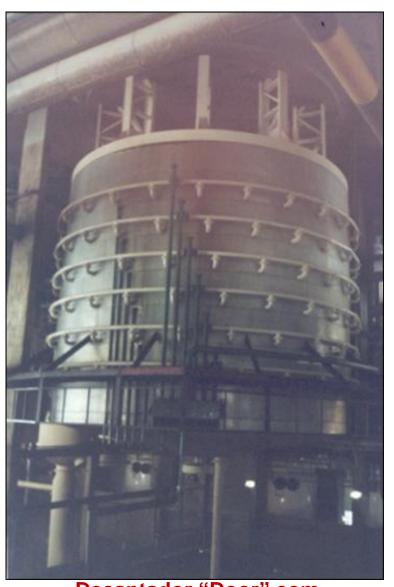
constituição
decantador
caixa de lodo
caixa de caldo decantado

- Setores do decantador (Dorr) a) câmara de coagulação ou de floculação b) câmara de caldo clarificado, ou de sedimentação c) câmara concentradora de lodo

Características do Aparelho a) tempo de residência do caldo: 3 - 4 horas b) Vol médio: 3 - 4 m³/TCH

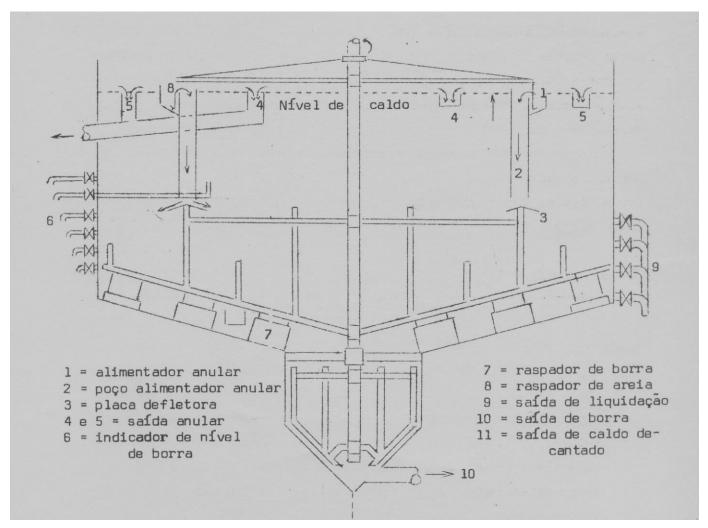


Decantador de caldo



Decantador "Door" com tomadas externas de caldo

### Decantador Australiano SRI – bandeja única



- ✓ Tempo de residência 30 a 40 min
- √ Uso obrigatório de polieletrólito

## E. FILTRAÇÃO DO CALDO DECANTADO

Obj.: remover o material em suspensão no caldo

#### Finalidade:

- reduzir a taxa de incrustação nos evaporadores;
- evitar contaminação do açúcar e perda de qualidade

### Equipamentos principais:

- peneiras fixas inclinadas
- peneiras rotativas

## Peneira rotativa de caldo Decantado



DEDINI Indústria de Base



Cesto do filtro rotativo de caldo decantado

Aspecto interno da rosca helicoidal



DEDINI Indústrias de Base

# F. FILTRAÇÃO DAS BORRAS

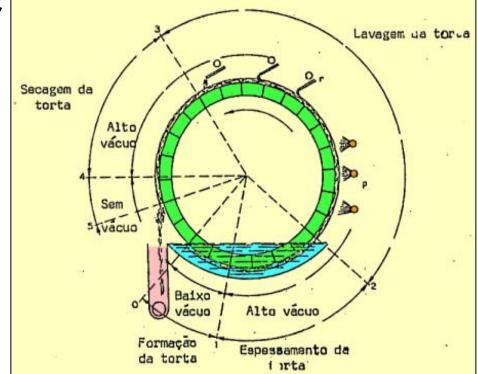
Objetivo → recuperar o caldo arrastado com as borras ou lodo, o qual tem considerável teor de sacarose.

Filtro Rotativo à vácuo Prensa Desaguadora

# Eficiência da Filtração

- qualidade do caldo
- concentração do caldo
- adição de leite de cal (pH 7,5 a 8,0)
- adição de bagacinho (6 a 10 k/TC)
- quantidade de água 100 a 150% peso da torta
- temperatura da água 75 a 80°C
- vácuo para sucção

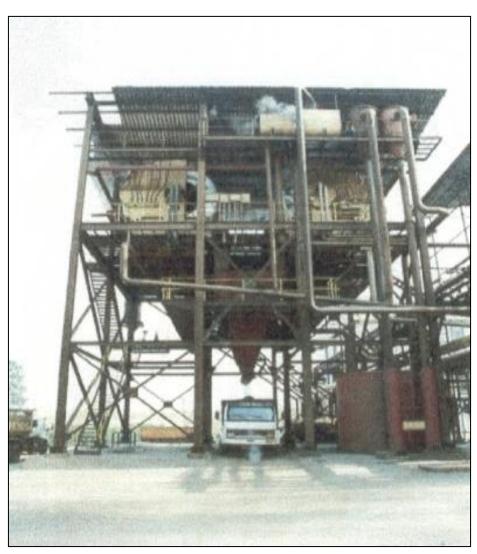
Baixo - 10 a 25 cm Hg Alto - 20 a 50 cm Hg



Sistema de operação do filtro rotativo à vácuo



# Descarregamento do lodo em filtro de 13 x 32 pés



## Comparação do Filtro rotativo à vácuo vs. Prensa desaguadora

### Filtro rotativo à vácuo

- opera c/ necessidade de bagacilho (mistura):
  - †custo peneiramento e transporte bagacilho;
  - ↓combustível.
- † Brix do caldo filtrado
- umidade da torta: 70 a 80%.
- Equipamento mais robusto e fácil manutenção (materiais metálicos estranhos no lodo).
- Altura: 8m (dimensões).
- Superfície filtrante: 40 a 60m²/ 100TCH

#### vs. P

- Prensa Desaguadora
- opera com adição de floculante;
- caldo ↓turvo (s/ tratamento adicional)
- umidade da torta: 60 a 65% (facilita transporte)
- ↓30 a 40% consumo de energia elétrica.
- mais compacta
- superfície filtrante: 0,9 a 1,1m/ 100TCH (largura da tela)

Largura da tela (m)	capacidade TCD
1,0	2.200
1,5	3.600
2,2	5.500
2,6	6.600